

535,330  
10/535330

(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES  
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum  
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum  
3. Juni 2004 (03.06.2004)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer  
WO 2004/045626 A1

(51) Internationale Patentklassifikation<sup>7</sup>: A61K 31/70,  
31/455, 31/198, 31/355, 31/385, A61P 39/06

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/AT2003/000346

(22) Internationales Anmeldedatum:  
19. November 2003 (19.11.2003)

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:  
A 1734/2002 19. November 2002 (19.11.2002) AT

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von  
US): ÖKOPHARM FORSCHUNGS- UND ENTWICK-  
LUNGS-GMBH [AT/AT]; Moosham 29, A-5580 Untern-  
berg (AT).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): SADEGHI, Behzad  
[AT/AT]; Kerschbaumgasse 4/31, A-1010 Wien (AT).  
KÖSSLER, Peter [AT/AT]; Bruckdorf 135, A-5571  
Mariapfarr (AT). FUCHS, Norbert [AT/AT]; Bruckdorf  
135, A-5571 Mariapfarr (AT).

(74) Anwalt: SONN & PARTNER; Riemergasse 14, A-1010  
Wien (AT).

(81) Bestimmungsstaaten (*national*): AE, AG, AL, AM,  
AT (Gebrauchsmuster), AT, AU, AZ, BA, BB, BG,  
BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ  
(Gebrauchsmuster), CZ, DE (Gebrauchsmuster), DE,  
DK (Gebrauchsmuster), DK, DM, DZ, EC, EE (Ge-  
brauchsmuster), EE, EG, ES, FI (Gebrauchsmuster), FI,  
GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE,  
KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD,  
MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NI, NO, NZ, OM, PG, PH,  
PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK (Gebrauchsmuster),  
SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ,  
VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(84) Bestimmungsstaaten (*regional*): ARIPO-Patent (BW,  
GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM,  
ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU,  
TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, BG, CH, CY, CZ,  
DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC,  
NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF,  
CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD,  
TG).

**Erklärung gemäß Regel 4.17:**

— *Erfindererklärung (Regel 4.17 Ziffer iv) nur für US*

**Veröffentlicht:**

— *mit internationalem Recherchenbericht*

*Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Ab-  
kürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Co-  
des and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der  
PCT-Gazette verwiesen.*

(54) Title: NADH/NADPH-CONTAINING COMPOUND

(54) Bezeichnung: ZUSAMMENSETZUNG UMFASSEND NADH/NADPH

(57) Abstract: The invention relates to a compound containing at least one health promoting isolated antioxidant A having a redox potential of less than 180mV and at least one stabilising antioxidant B which has a standard redox potential which is less than the standard redox potential of the antioxidant A. The use of the inventive compound and method for the production thereof are also disclosed

(57) Zusammenfassung: Es wird eine Zusammensetzung, umfassend zumindest ein isoliertes, gesundheitsförderndes Antioxidans A mit einem Redoxpotential von unter -180mV und zumindest ein isoliertes das Antioxidans A stabilisierende Antioxidans B mit einem Standard-Redoxpotential, das unter dem Standard-Redoxpotential des Antioxidans A liegt, zur Verfügung gestellt sowie Verwendungen dieser Zusammensetzung als auch Verfahren zur Herstellung dieser Zusammensetzung.

WO 2004/045626 A1

## Zusammensetzung umfassend NADH/NADPH

Die vorliegende Erfindung betrifft eine Zusammensetzung sowie ein Verfahren zu deren Herstellung und die Verwendung der Zusammensetzung.

Der Mensch benötigt als heterotrophes Wesen täglich Makromoleküle (Eiweiß, Fette Kohlenhydrate), um seine energetischen und stofflichen Bedürfnisse zu decken. Im Rahmen des Energiestoffwechsels verbrennt die humane Zelle die Spaltprodukte der Makronährstoffe, indem sie Elektronen dieser Spaltprodukte auf den molekularen Atmungs-Sauerstoff überträgt. Dabei wird Wärmeenergie und biochemische Speicherenergie in Form von ATP und anderen energiereichen Phosphaten als Depot gebildet. Ein Großteil dieser Spaltprodukte wird aber auch zur Biosynthese und Regeneration neuer biologischer Strukturen (z.B. von Enzymen, Hormonen, Körperzellen, Bindegewebssubstanz) herangezogen. Auch diese Aufbau-Vorgänge benötigen sowohl Elektronen als auch biochemische Energie (z.B. ATP), die aus Verbrennungsvorgängen frei wurde. Sowohl die Oxidation (bei der Energie durch die Zerstörung von chemischen Strukturen frei wird) als auch die Reduktion (bei der neue biologische Strukturen durch Energieaufwand aufgebaut werden) sind Stoffwechselvorgänge, bei denen Elektronen aus den Makronährstoff-Molekülen übertragen werden. Somit sind sämtliche Stoffwechsel-Vorgänge im menschlichen Körper Oxidations- und Reduktions-Vorgänge, sogenannte Redox-Vorgänge, wobei hierfür "gesundheitsfördernde" Antioxidantien wichtig sind.

Nachdem bei biochemischen Vorgängen Elektronen nicht isoliert übertragen werden können, benötigt die Zelle Überträgermoleküle, die man auch als Elektronen-Carrier bezeichnet. Prinzipiell ist jedes Atom, jedes Molekül, das Elektronen an einen Reaktionspartner überträgt, ein Elektronen-Carrier bzw. - in Relation zu jenem Partner, auf den das Elektron übertragen wird - ein Elektronen-Donator bzw. ein Reduktionsmittel bzw. ein Antioxidans. Das Potential, Elektronen zu übertragen, ist von Molekül zu Molekül verschieden. Dieses Standard-Redoxpotential ist umso niedriger, je stärker der Elektronendruck von diesem Molekül ausgeübt wird und um so höher, je geringer dieser

Elektronenendruck ist. Moleküle mit niedrigem Standard-Redoxpotential tragen energiereiche Elektronen, die entweder in biochemische Energie oder in den Aufbau neuer biologischer Strukturen mit hoher Ordnung einfließen, d.h., dass die Vitalität des menschlichen Körpers letztlich davon abhängt, wie hoch der Anteil an energiereichen Elektronen in der Nahrung ist. NADH zählt beispielsweise aufgrund seines äußerst niedrigen Standard-Redoxpotentials von -320mV zu den wichtigsten und energiereichsten Elektronen-Carriern des menschlichen Stoffwechsels. NADH überträgt die Elektronen (als gebundenes "Hydrid") vorwiegend zum Zwecke der Energiegewinnung (unter gleichzeitiger Bildung von ATP) auf molekularen Atmungssauerstoff. Dieser - als oxidative Phosphorylierung oder Atmungskette bezeichnete - Reaktionsablauf findet in den Mitochondrien der Zellen statt. NADH ist somit gleichsam das Symbol für zelluläre Energie.

NADH fördert kognitive, intellektuelle und motorische Leistungen bei Morbus Parkinson und Morbus Alzheimer, ebenso wie bei Müdigkeit, Antriebslosigkeit und beim Chronischen Müdigkeitssyndrom. NADH verbessert auch die Lebensfreude, die Leistungsbereitschaft, vereinzelt wird auch berichtet, dass Libido- und Potenzstörungen durch NADH beseitigt werden können. Depressionen, Lern- und Konzentrationsschwäche können ebenso Folge einer eingeschränkten endogenen NADH-Synthese sein wie eine reduzierte körperliche Leistungsfähigkeit unter körperlicher Belastung und im Leistungssport. Nicht zuletzt fördert NADH die Synthese- und Entgiftungsleistungen der Leber.

Es gibt jedoch eine Reihe weiterer solcher "gesundheitsfördernder" Antioxidantien, die großteils im Organismus selbst produziert werden. Prinzipiell ist also der menschliche Organismus in der Lage diese Antioxidantien, wie z.B. NADH, selbst aufzubauen. NADH entsteht über mehrere Stoffwechselschritte enzymatisch und unter hohem Energieaufwand aus Niacin bzw. aus dessen Vorstufe L-Tryptophan und aus dem phosphorhaltigen Zucker 5-Phosphoribosyl-1-Pyrophosphat (PRPP), einer Ribose mit drei Phosphatresten. Auf das daraus gebildete Nikotinat-Ribonucleotid wird ein Molekülrest aus ATP (nämlich AMP) übertragen. Als letzter Syntheseschritt wird eine Aminogruppe des Glutamins transferiert, woraus NAD<sup>+</sup> hervorgeht. Wird auf diese Moleküle ein weiteres

Phosphat (aus ATP) angedockt, so entsteht daraus (das "Regenerationsmolekül") NADP. Die eigentliche biologische Aktivierung von NAD<sup>+</sup> - durch Übertragung eines Hydrids aus Nährstoffmolekülen - erfolgt ebenfalls durch ATP-Abbau, also unter hohem Energieverbrauch. Niacin und Glutamin fördern somit die endogene NADH-Synthese, vorausgesetzt, der zelluläre Pool an ATP und energiereichen Syntheseeenzymen ist ausreichend gefüllt.

Prinzipiell wäre es aber auch möglich, die gewünschten und für die Gesundheit eines Organismus wichtigen Antioxidantien auch exogen über die Nahrung zuzuführen. Diese Antioxidantien sind aufgrund ihres sehr geringen Standard-Redoxpotentials allerdings äußerst empfindlich gegenüber Sauerstoff und daher in reduzierter Form praktisch nicht verfügbar.

Die Aufgabe der vorliegenden Erfindung liegt daher darin, gesundheitsfördernde Antioxidantien mit einem geringen Redoxpotential von unter -180mV in einer lagerstabilen Form zur Verfügung zu stellen, sodass die Antioxidantien zusätzlich zur endogenen Produktion auch exogen aufgenommen werden können. Dabei soll die Lagerstabilität so hoch sein, dass die Antioxidantien über einen Zeitraum von zumindest 6 Monaten vor einem oxidativen und chemischen Zerfall geschützt sind.

Diese Aufgabe wird erfindungsgemäß durch eine Zusammensetzung gelöst, die dadurch gekennzeichnet ist, dass sie zumindest ein isoliertes, gesundheitsförderndes Antioxidans A mit einem Redoxpotential von unter -180mV und zumindest ein isoliertes, das Antioxidans A stabilisierendes Antioxidans B mit einem Standard-Redoxpotential, das unter dem Standard-Redoxpotentials des Antioxidans A liegt, umfasst.

Durch das Vorsehen eines Antioxidans B mit einem geringeren Standard-Redoxpotential als das des Antioxidans A wurde überraschenderweise festgestellt, dass das Antioxidans A ausreichend lagerstabil bleibt und vor einem Zerfall geschützt ist, im Gegensatz zu herkömmlichen Zusammensetzungen:

Beispielsweise ist in der EP 1 161 884 A1 offenbart, dass ein Nahrungsmittelzusatz, umfassend NADH, durch Vitamin E

stabilisiert wird. Jedoch weist Vitamin E ein höheres Standard-Redoxpotential als das erfindungsgemäße Antioxidans B auf, beispielsweise weist Tocopherol ein Standard-Redoxpotential von +300mV auf.

Die US 5,332,727 und die US 5,952,312 betreffen eine Zusammensetzung umfassend NADH bzw. NADPH und als Stabilisator  $\text{NaHCO}_3$ , Ascorbinsäure, Natriumascorbat, Tocopherol, Tocopherolacetat oder Polyvinylpyrrolidon. Auch diese Stabilisatoren weisen jedoch ein Standard-Redoxpotential auf, das höher ist als das des erfindungsgemäßen Antioxidans B, und sie sind nicht geeignet, um beispielsweise NADH bzw. NADPH über ein erniedrigtes Standard-Redoxpotential optimal zu stabilisieren. Ascorbinsäure etwa weist ein Redoxpotential von +80mV auf.

Die in der Zusammensetzung vorgesehenen Antioxidantien können dabei sowohl synthetischen als auch natürlichen Ursprungs sein, wichtig dabei ist, dass die Antioxidantien isoliert, d.h. gereinigt, vorgesehen sind, wobei wie bereits angeführt ein einzelnes isoliertes Antioxidans oder ein Gemisch von isolierten Antioxidantien vorgesehen sein kann, wobei zumindest eines der Antioxidantien B ein Standard-Redoxpotential aufweist, das niedriger als jenes des zu schützenden Antioxidans A ist. Dabei wird unter "isoliert" weiters verstanden, dass das gereinigte Antioxidans in der Zusammensetzung in einer Konzentration vorhanden ist, die höher als in natürlichen, d.h. in der Natur vorkommenden, Gemischen. Solche Konzentrationen sind vorzugsweise über 20%, bevorzugterweise über 40%, noch bevorzugter über 60% der Zusammensetzung ausgenommen Stabilisatoren, Salze und weitere Hilfsstoffe. Das Redoxpotential des Antioxidans B kann beispielsweise unter -190mV, unter -320mV bzw. unter -600mV sein.

Unter dem Begriff "Antioxidans A" sind solche mit einem Redoxpotential von unter -180mV zu verstehen, die gesundheitsfördernd sind, wobei der Begriff "gesundheitsfördernd" bedeutet, dass das Antioxidans für ein Funktionieren eines menschlichen oder tierischen Organismus wichtig ist. Dabei sind vorzugsweise solche Antioxidantien darunter zu verstehen, die bereits im menschlichen oder tierischen Organismus hergestellt werden, die jedoch aufgrund von angeborenen Erkrankungen oder aufgrund von äußeren

Einflüssen in zu geringen Konzentrationen im Körper selbst endogen hergestellt werden, so dass eine exogene Zufuhr für die optimale Gesundheit wichtig ist. Solche Antioxidantien A sind beispielsweise NADH, NADPH, FADH<sub>2</sub>, FMNH<sub>2</sub>, FADH, FMNH, usw.

Unter den Begriff "Antioxidans B" ist im Rahmen der vorliegenden Anmeldung ein Antioxidans zu verstehen das ein geringeres Standard-Redoxpotential aufweist, als das in der Zusammensetzung vorhandene Antioxidans A, so dass das Antioxidans A durch das Antioxidans B stabilisiert wird. Dabei wird das Antioxidans in erster Linie keinen direkten Einfluss auf die Gesundheit des menschlichen oder tierischen Organismus ausüben.

Ist lediglich ein Antioxidans A in der Zusammensetzung vorhanden, etwa FADH, mit einem Standard-Redoxpotential von -190mV, so reicht ein Antioxidans B, mit einem Standard-Redoxpotential von unter -190mV in der Zusammensetzung aus, um FADH über das Redoxpotential zu stabilisieren. Ist andererseits neben dem FADH weiters ein zweites oder sind mehrere weitere Antioxidantien A in der Zusammensetzung vorhanden, die ein niedrigeres Redoxpotential aufweisen, wie etwa FADH<sub>2</sub> (-220mV) und/oder FMNH<sub>2</sub> (-220mV), so muss zumindest ein Antioxidans B mit einem Standard-Redoxpotential von unter -220mV in der Zusammensetzung vorhanden sein. Selbstverständlich kann auch zusätzlich ein Antioxidans B mit einem Redoxpotential von unter -190mV vorhanden sein. Ob ein oder mehrere Antioxidantien B in der Zusammensetzung vorhanden sind, wird von Fall zu Fall zu entscheiden sein, die von den Anwendungsmöglichkeiten aufgrund des Herstellungsprozesses, Kostengründen und anderen Faktoren abhängen. Wichtig ist jedenfalls, dass zur Stabilisierung des Antioxidans A mit dem geringsten Redoxpotential immer ein Antioxidans B mit einem noch geringeren Redoxpotential vorhanden ist.

Der Unterschied zwischen dem Antioxidans A und dem Antioxidans B liegt darin, dass das Antioxidans A einen gesundheitsfördernden Effekt aufweist, das Antioxidans B jedoch nicht notwendigerweise sondern in erster Linie dazu dient, das Antioxidans A zu stabilisieren.

Dabei ist es besonders günstig, wenn das Antioxidans A ausgewählt ist aus der Gruppe bestehend aus NADH, NADPH, reduzierter Alpha-Liponsäure, reduziertem Glutathion,  $\text{FADH}_2$ , FMNH<sub>2</sub>, FADH bzw. FMNH. Diese Antioxidantien weisen folgende Redoxpotentiale auf:

Reduzierte Alpha-Liponsäure: -290mV, Glutathion: -230mV,  $\text{FADH}_2$ : -220mV, FMNH<sub>2</sub>: -220mV, FADH: -190mV, FMNH: -190mV und NADH: -320mV. Diese Antioxidantien sind besonders wichtig für die Gesundheit des menschlichen bzw. tierischen Organismus und besitzen Standard-Redoxpotentiale, die geringer sind als -180mV. Diese Stoffe sind besonders empfindlich und es ist aus diesem Grund problematisch diese Stoffe in einer lagerstabilen Form zur Verfügung zu stellen ohne, dass sich die Antioxidantien z.B. chemisch verändern und ohne gesundheitsschädliche Konservierungsmittel zusetzen zu müssen. Selbstverständlich können auch all diese Antioxidantien gemeinsam in der Zusammensetzung vorhanden sein. Dabei ist es lediglich wichtig, dass eine ausreichende Menge an Antioxidans B vorhanden ist, um alle Antioxidantien A zu stabilisieren.

Die Zusammensetzung kann dabei in jeglicher für ihre Verabreichung günstigen Form vorgesehen sein, beispielsweise in Form von üblichen Lebensmitteln, Nahrungsergänzungsmitteln, diätetisch Lebensmitteln, Arzneimitteln, etc.

Vorzugsweise ist das Antioxidans B ein Chlorophyll und/oder ein reduziertes Ferredoxin. Es hat sich überraschenderweise herausgestellt, dass sich Chlorophyll besonders gut als Schutz gegen den Zerfall von Antioxidantien mit einem Redoxpotential von unter -180mV eignet, wobei eine einzige oder aber auch mehrere Chlorophyllarten vorgesehen werden können, z.B. Chlorophyll A, B, C und/oder D, wobei die Chlorophylle aus dem Photosystem I ein niedrigeres Redoxpotential aufweisen als die Chlorophylle aus dem Photosystem II.

Besonders bevorzugt umfasst die Zusammensetzung weiters eine sauerstoffmaskierende Substanz. Wird zusätzlich zum Antioxidans B weiters eine sauerstoffmaskierende Substanz in der Zusammensetzung vorgesehen, wird dadurch der Kontakt des Antioxidans A mit Sauerstoff, und dadurch ein Oxidationsprozess des

Antioxidans A, verhindert. Auch hier ist es selbstverständlich möglich, nicht nur eine sauerstoffmaskierende Substanz sondern zwei oder mehrere verschiedene sauerstoffmaskierende Substanzen in der Zusammensetzung vorzusehen, wobei unter dem Begriff "sauerstoffmaskierende Substanz" jeglicher Stoff oder jegliche Stoffzusammensetzung zu verstehen ist, die den Kontakt zwischen Antioxidans A und Sauerstoff reduziert bzw. weitgehend verhindert.

Vorzugsweise ist die sauerstoffmaskierende Substanz eine ölhältige Substanz. Ölhältige Substanzen eignen sich als sauerstoffmaskierende Substanz der erfindungsgemäßen Zusammensetzung besonders gut, da sie effizient das Inkontaktkommen von Sauerstoff mit dem Antioxidans A der Zusammensetzung verhindern bzw. zumindest stark herabsetzen und weiters auch, da eine Reihe von ölhältigen Substanzen bekannt sind, die gesundheitsfördernd sind. Auch hier ist es wiederum selbstverständlich möglich, dass nicht nur eine ölhältige Substanz, sondern verschiedene ölhältige Substanzen, etwa verschiedene ungesättigte Fettsäuren enthaltende Öle bzw. Öle unterschiedlicher Herkunft verwendet werden können.

Dabei ist es besonders günstig, wenn die sauerstoffmaskierende Substanz eine ölhältige Substanz, umfassend zumindest ein weiteres Antioxidans C, ist. Dadurch wird der Schutz des Antioxidans A zusätzlich erhöht, da der oxidative Zerfall des Antioxidans A nicht nur durch das Antioxidans B verhindert wird, sondern auch in doppelter Weise durch die ölhältige Substanz, erstens, da der Kontakt zwischen dem Antioxidans A und Sauerstoff verhindert oder weitgehend reduziert wird und im Fall der Gegenwart von Sauerstoff zweitens, indem dieser bereits durch das Antioxidans C in der ölhältigen Substanz reduziert wird.

Besonders bevorzugt umfasst die sauerstoffmaskierende Substanz als Antioxidans C Vitamin E, insbesondere Tocotrienol. Vitamin E ist ein Antioxidans mit zusätzlichen gesundheitsfördernden Eigenschaften, etwa cholesterinsenkenden und zellschützenden Eigenschaften. Dabei kann eine Art Vitamin E vorgesehen werden, etwa eine Tocopherol-Art, als auch zumindest zwei oder mehr Vitamin E-Arten. Dabei ist es jedoch besonders günstig, wenn Toco-



trienol vorgesehen wird, da Tocotrienol ein 50- bis 1000fach höheres antioxidatives Potential als synthetische Tocopherole aufweist. Tocotrienole spielen als lipophile Antioxidantien eine wichtige biologische Rolle im Rahmen des antioxidativen Schutzes von Zellkernen (genetisches Material), der Mitochondrien (zelluläre Energieversorgung), des endoplasmatischen Retikulums (zelluläre Syntheseleistung), sowie an der Zellmembran (Stabilität und Lebensdauer von Geweben). Der ernährungsmedizinische Anwendungsbereich von Tocotrienolen umfasst beispielsweise das Immunsystem, das kardiovaskuläre System, den Muskel/Sehnen/Gelenks-Apparat, die Leber als Entgiftungsorgan, die Haut sowie regenerative Prozesse des Nervensystems. Selbstverständlich können sowohl Tocotrienole als auch Tocopherole in der sauerstoffmaskierenden Substanz vorgesehen sein.

Eine besonders günstige Zusammensetzung wird dadurch zur Verfügung gestellt, dass das Antioxidans A und das Antioxidans B in einem Verhältnis von zwischen 10:1 und 1:10, vorzugsweise zwischen 3:1 und 1:3, vorgesehen sind.

Es hat sich herausgestellt, dass diese Verhältnisse optimal für den Schutz des Antioxidans A sind, wobei das Verhältnis von insbesondere 1:1 bis 1:3 einen umfassenden Schutz des Antioxidans A ergibt.

Vorzugsweise umfasst die Zusammensetzung weiters ein oder mehrere Hilfsmittel. Die Hilfsmittel können - je nach Verwendungsart der Zusammensetzung - pharmazeutisch akzeptable Träger, Emulgatoren, Stabilisatoren, Farbstoff, Geschmacksstoffe, weitere pharmazeutische Wirkstoffe, lebensmitteltechnische Hilfsstoffe und Ähnliches sein. Als Träger eignet sich beispielsweise Kieselsäure besonders gut, da diese neutral ist und keine Wirkung auf das Redoxpotential der Inhaltsstoffe ausübt.

Ein weiterer Aspekt der vorliegenden Erfindung betrifft die Verwendung der erfindungsgemäßen Zusammensetzung wie oben beschrieben zur Nahrungsergänzung. Auf diese Weise kann auch ohne Erkrankung und ohne ärztliche Behandlung, wie z.B. im Fall von Müdigkeit, wie sie bei vielen Personen, insbesondere in Form von Frühjahrsmüdigkeit auftritt, das Antioxidans A einfach in Form

einer Nahrungsergänzung eingenommen werden. Aber auch bei erhöhten Leistungen, wie bei vermehrtem Sport, bei Prüfungsstress, etc. kann die Zusammensetzung in Form einer Nahrungsergänzung eingenommen werden. Hierbei wird die Zusammensetzung in üblichen Formen für Nahrungsergänzungsmittel, Lebensmitteln bzw. diätische Lebensmittel zur Verfügung gestellt.

Ein weiterer Aspekt der vorliegenden Erfindung betrifft die Verwendung der erfindungsgemäßen Zusammensetzung, wie oben definiert, als Arzneimittel. Da die Einnahme des Antioxidans A, insbesondere auch bei Erkrankungen, wie chronischer Müdigkeit, bei Depressionen oder motorischen Schwächen, einen positiven Einfluss ausübt, ist es günstig, die erfindungsgemäße Zusammensetzung in Form eines Arzneimittels vorzusehen, wobei auch hier übliche Arzneimittel-Formen vorgesehen sind.

Ein weiterer Aspekt der vorliegenden Erfindung betrifft die Verwendung einer Zusammensetzung gemäß der vorliegenden Erfindung wie oben beschrieben zur Herstellung eines Mittels ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus einem Mittel zur Förderung der oxidativen Phosphorylierung, einem Mittel zur Förderung der kognitiven, intellektuellen bzw. motorischen Leistungen, einem Mittel zur Förderung der Synthese- bzw. Entgiftungsleistungen der Leber, einem Mittel zur Behandlung von Müdigkeit, Antriebslosigkeit, Libido-, Potenzstörungen, Depressionen, Lern- und Konzentrations schwäche.

Es hat sich überraschenderweise herausgestellt, dass die erfindungsgemäße Zusammensetzung besonders effektiv für diese Anwendungsgebiete ist.

Weiters ist es günstig, wenn die Zusammensetzung in Form von Tabletten, einer Flüssigkeit, Kapseln, Dragees, Sirup, Lotion, Creme bzw. Pulver vorgesehen ist.

Je nach Einsatzgebiet eignet sich die eine oder andere Form besser, da sich beispielsweise als Nahrungsmittelergänzung Tabletten, Kapseln und Dragees oder Sirup eignen. Im Fall, dass die Zusammensetzung eine Wirkung durch die Haut oder auf der

Haut ausüben soll, eignet sich eine Lotion bzw. Creme besonders gut. Dabei kann der Fachmann die notwendigen Hilfsstoffe für die jeweilige Form auswählen.

Ein weiterer Aspekt der vorliegenden Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung einer erfindungsgemäßen Zusammensetzung, wie oben beschrieben, wobei das Antioxidans A, das Antioxidans B sowie gegebenenfalls eine sauerstoffmaskierende Substanz miteinander vermischt werden und gegebenenfalls die Zusammensetzung zu Tabletten, einer Flüssigkeit, Kapseln, Dragees, Sirup, einer Lotion, Creme bzw. Pulver verarbeitet wird.

Der Schritt des Miteinandervermischens kann beispielsweise in einer Mischtrommel aber auch in jeglichem Behälter automatisch oder händisch durchgeführt werden. Die weitere Verarbeitung erfolgt nach Verfahren wie an sich bekannt. Dabei liegt der Vorteil im erfindungsgemäßen Verfahren darin, dass keine zusätzlichen Vorkehrungen zum Schutz des Antioxidans A notwendig sind, da der Schutz bereits durch das Antioxidans B erfolgt.

Dabei ist es besonders günstig, wenn das Antioxidans A, das Antioxidans B und gegebenenfalls die sauerstoffmaskierende Substanz unter Inertgas vermischt werden. Ein solches Inertgas ist beispielsweise Stickstoff, wodurch der Zutritt vom Sauerstoff zur Zusammensetzung zusätzlich inhibiert oder verringert wird. Damit wird die Gefahr der Oxidation des Antioxidans A weiter herabgesetzt.

Weiters ist es günstig, wenn die Zusammensetzung unter Inertgas verarbeitet wird. Auch hierbei kann das Inertgas beispielsweise Stickstoff sein, wobei es besonders günstig ist, wenn sowohl der Schritt des Vermischens als auch der Schritt des Verarbeitens zu Tabletten, einer Flüssigkeit, Kapseln, Dragees, Sirup, einer Lotion, Creme bzw. Pulver unter Inertgas durchgeführt wird, sodass alle Schritte in einer Weise erfolgen, durch die der Zutritt von Sauerstoff verhindert oder verringert wird.

Die vorliegende Erfindung wird nun an Hand der nachfolgenden Beispiele sowie der Figuren näher erläutert, auf die sie jedoch

nicht beschränkt sein soll, wobei die Figuren 1 und 2 einen Vergleich der Lagerstabilität verschiedener Zusammensetzungen darstellen.

### **B e i s p i e l 1 : Herstellung verschiedener Zusammensetzungen**

Im vorliegenden Beispiel wurde NADH (-320mV) als Antioxidans A verwendet. Zur Objektivierung der NADH-protektiven Wirkung durch sauerstoffmaskierende Öle bzw. durch starke Antioxidantien wurden Mischungen von NADH mit einem Tocotrienol-reichen Öl aus gekeimten Weizensamen (in der Folge als Öl bezeichnet) und Chlorophyll als Antioxidans B, das ein Redoxpotential von -660mV aufweist, unter Zuhilfenahme von inertem Aerosil als Hilfsstoff angefertigt:

Rezeptur Nr. 1:	NADH 20 mg Öl 20 mg Aerosil 20 mg
Rezeptur Nr. 2:	NADH 20 mg Öl 60 mg Aerosil 30 mg
Rezeptur Nr. 3:	NADH 20 mg Chlorophyll 20 mg Aerosil 20 mg
Rezeptur Nr. 4:	NADH 20 mg Chlorophyll 80 mg Aerosil 20 mg
Rezeptur Nr. 5:	NADH 20 mg Öl 20 mg Chlorophyll 20 mg Aerosil 20 mg
Rezeptur Nr. 6:	NADH 20 mg Öl 20 mg Chlorophyll 60 mg Aerosil 20 mg
Rezeptur Nr. 7:	NADH 20 mg

Aerosil 20 mg

Rezeptur Nr. 8:       NADH 20 mg  
                      Öl 20 mg  
                      Chlorophyll 60 mg  
                      Aerosil 20 mg

Die Rezepturen Nr. 1 bis Nr. 7 wurden unter Stickstoff als Inertgas gemischt, anschließend in Hartgelatine kapseln gefüllt und in Polypropylen-Gefäße verpackt.

Rezeptur Nr. 8 wurde ohne Stickstoff als Inertgas gemischt, anschließend - ebenso ohne Stickstoffschutz verkapselt und in Polypropylen-Gefäße gefüllt.

**B e i s p i e l 2 : Prüfung der Lagerstabilität der einzelnen Zusammensetzungen**

Alle 8 Prüfmuster wurden unter "Longterm-Bedingungen" bei 25°C und 60 % relativer Feuchtigkeit über einen Zeitraum von 6 Monaten gelagert und in einmonatigen Abständen chemisch/analytisch untersucht. Ziel der Analyse war es, den oxidativen Zerfall von NADH zu NAD<sup>+</sup> oder anderen Verbindungen festzustellen.

Die analytischen Arbeiten wurden unter folgenden Bedingungen durchgeführt:

**Analysenparameter**

HPLC:               Agilent 1100 Series mit quaternärer Pumpe,  
Auto-               sampler, Säulenthermostatisierung und Variable  
                      Wavelength-Detektor (VWD) bzw. Fluoreszenzdetektor (FLD)

Trennsäule:       LiChrospher® 100 RP-18 (5 µm) 250x4 mm inkl.  
                      Guard-Säule 4x4 mm

Säulenthermostat: 25°C

Laufmittel:       Mischung aus 900 ml H<sub>2</sub>O, 60 ml CH<sub>3</sub>CN, 23 ml THF,  
                      1 ml Phosphorsäure und 1,2 g Na-Octansulfonat  
                      (NaOSS)

Fluss: 1,5 ml/min  
Detektion: VWD: 260 nm  
FLD: Excitation: 290 nm, Emission: 395 nm  
Retentionszeiten: NADH: 1,04 min  
NAD<sup>+</sup>: 1,34 min

### **Standardisierung**

Mit Hilfe einer Verdünnungsreihe einer Stammlösung von käuflichem NADH (Pfannenschmidt GmbH) bzw. NAD<sup>+</sup> (Sigma Aldrich) konnten für beide Substanzen Kalibrationsgeraden für die Bereiche 1 - 50 mg/l (FLD) bzw. 10 - 200 mg/l (VWD) ermittelt werden.

Für die Analyse der Rezepturen wird aufgrund der Konzentration der VWD verwendet, bei geringeren Mengen könnte auch mittels FLD detektiert werden.

### **Analysendurchführung**

Der Inhalt einer Kapsel wird in eine Flasche mit Schraubverschluss eingewogen, mit 50 ml H<sub>2</sub>O dest. versetzt und 1 min kräftig geschüttelt.

Über ein Spritzenfilter (Sartorius Minisart RC 25, 0,45 µm) werden die Schwebstoffe abfiltriert und die Lösung in eine Vial gefüllt, woraufhin mittels HPLC/VWD die Konzentration an NADH und NAD<sup>+</sup> nach der Methode der externen Standards bestimmt wird.

### **Resultate:**

Die Auswertungen der NADH-Gehalte der Proben Nr. 1 bis Nr. 8 sind in der Tabelle und in den Figuren gezeigt:

Tabelle:

<i>Proben- nummer</i>	<i>8.8.2001 NADH [mg/g]</i>	<i>8.8.2001 Stand. abw.</i>	<i>04.09.RT NADH [mg/g]</i>	<i>01.10.RT NADH [mg/g]</i>	<i>6.11.RT NADH [mg/g]</i>	<i>22.04.02RT NADH [mg/g]</i>	<i>22.7.02RT NADH [mg/g]</i>
1	323.1	27.2	277.0	311.6	282.1	288.9	304.5
2	171.7	1.9	96.8	156.7	115.6	109.8	141.7
3	293.7	11.8	286.3	287.7	275.0	255.7	261.8
4	159.5	24.4	184.4	141.7	124.4	131.6	109.2
5	252.8	16.3	243.4	238.8	264.7	264.8	220.9
6	157.4	11.9	140.7	136.6	161.5	134.7	122.6
7	475.3	20.2	339.1	440.8	456.2	402.8	318.8
8	130.1	1.2	113.1	117.7	116.8	101.7	114.9

Wie diese Auswertungen zeigen, ist NADH ohne Zugabe protektiver Substanzen aufgrund seiner Oxidationsempfindlichkeit chemisch instabil (Probe Nr. 7).

Der oxidative Abbau von NADH in Probe Nr. 1 und Probe Nr. 2 zeigt, dass eine Abschirmung von Sauerstoff durch ölige Lösungen (auch wenn diese Tocotrienole enthalten) zwar eine gewisse Schutzwirkung ausübt, einen (wenn auch verzögerten) oxidativen Zerfall von NADH mit zunehmender Zeitdauer jedoch nicht vollständig verhindern kann.

Als optimal erwies sich dagegen die Zugabe von Chlorophyll, das ein äußerst niedriges Redoxpotential von -600mV aufweist und somit offensichtlich in der Lage ist, die Oxidation von NADH (-320mV) durch z.B. Luftsauerstoff zu verhindern (Probe Nr. 3). Als sehr vorteilhaft erwies sich auch die Kombination von Chlorophyll und Tocotrienol-reichem Öl, wie Probe Nr. 5 und Probe Nr. 6 zeigten. Aus den Werten von Probe Nr. 8 ist ersichtlich, dass der antioxidative Schutz von Chlorophyll und Tocotrienol-reichen Ölen offensichtlich so stark ist, dass entsprechende Mi-

schungen sogar ohne Inertgas-Schutz zu Kapseln, Tabletten oder anderen Arzneiformen weiterverarbeitet werden können.



## P a t e n t a n s p r ü c h e :

1. Zusammensetzung, dadurch gekennzeichnet, dass sie zumindest ein isoliertes, gesundheitsförderndes Antioxidans A mit einem Redoxpotential von unter  $-180\text{mV}$  und zumindest ein isoliertes, das Antioxidans A stabilisierende Antioxidans B mit einem Standard-Redoxpotential, das unter dem Standard-Redoxpotential des Antioxidans A liegt, umfasst.
2. Zusammensetzung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass das Antioxidans A ausgewählt ist aus der Gruppe bestehend aus NADH, NADPH, reduzierter Alpha-Liponsäure, reduziertem Glutathion,  $\text{FADH}_2$ ,  $\text{FMNH}_2$ , FADH bzw. FMNH.
3. Zusammensetzung nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass das Antioxidans B ein Chlorophyll und/oder ein reduziertes Ferredoxin ist.
4. Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, dass sie weiters eine sauerstoffmaskierende Substanz umfasst.
5. Zusammensetzung nach Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, dass die sauerstoffmaskierende Substanz eine ölhältige Substanz ist.
6. Zusammensetzung nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, dass die sauerstoffmaskierende Substanz eine ölhältige Substanz umfassend zumindest ein weiteres Antioxidans C ist.
7. Zusammensetzung nach Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, dass die sauerstoffmaskierende Substanz als Antioxidans C Vitamin E, insbesondere Tocotrienol, umfasst.
8. Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass das Antioxidans A und das Antioxidans B in einem Verhältnis von zwischen 10:1 und 1:10, vorzugsweise zwischen 3:1 und 1:3, vorgesehen sind.

9. Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, dass sie weiters ein oder mehrere Hilfsmittel umfasst.
10. Verwendung einer Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 9 zur Nahrungsergänzung.
11. Verwendung einer Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 9 als Arzneimittel.
12. Verwendung einer Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 9 zur Herstellung eines Mittels ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus einem Mittel zur Förderung der oxidativen Phosphorylierung, einem Mittel zur Förderung der kognitiven, intellektuellen bzw. motorischen Leistungen, einem Mittel zur Förderung der Synthese- bzw. Entgiftungsleistungen der Leber, einem Mittel zur Behandlung von Müdigkeit, Antriebslosigkeit, Libido-, Potenzstörungen, Depressionen, Lern- und Konzentrationsschwäche.
13. Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 9, dadurch gekennzeichnet, dass sie in Form von Tabletten, einer Flüssigkeit, Kapseln, Dragees, Sirup, Lotion, Creme bzw. Pulver vorgesehen ist.
14. Verfahren zur Herstellung einer Zusammensetzung gemäß einem der Ansprüche 1 bis 9, dadurch gekennzeichnet, dass das Antioxidans A, das Antioxidans B sowie gegebenenfalls eine sauerstoffmaskierende Substanz miteinander vermischt werden und gegebenenfalls die Zusammensetzung zu Tabletten, einer Flüssigkeit, Kapseln, Dragees, Sirup, einer Lotion, Creme bzw. Pulver verarbeitet wird.
15. Verfahren nach Anspruch 14, dadurch gekennzeichnet, dass das Antioxidans A, das Antioxidans B und gegebenenfalls die sauerstoffmaskierende Substanz unter Inertgas vermischt werden.
16. Verfahren nach Anspruch 14 oder 15, dadurch gekennzeichnet, dass die Zusammensetzung unter Inertgas verarbeitet wird.

FIG. 1

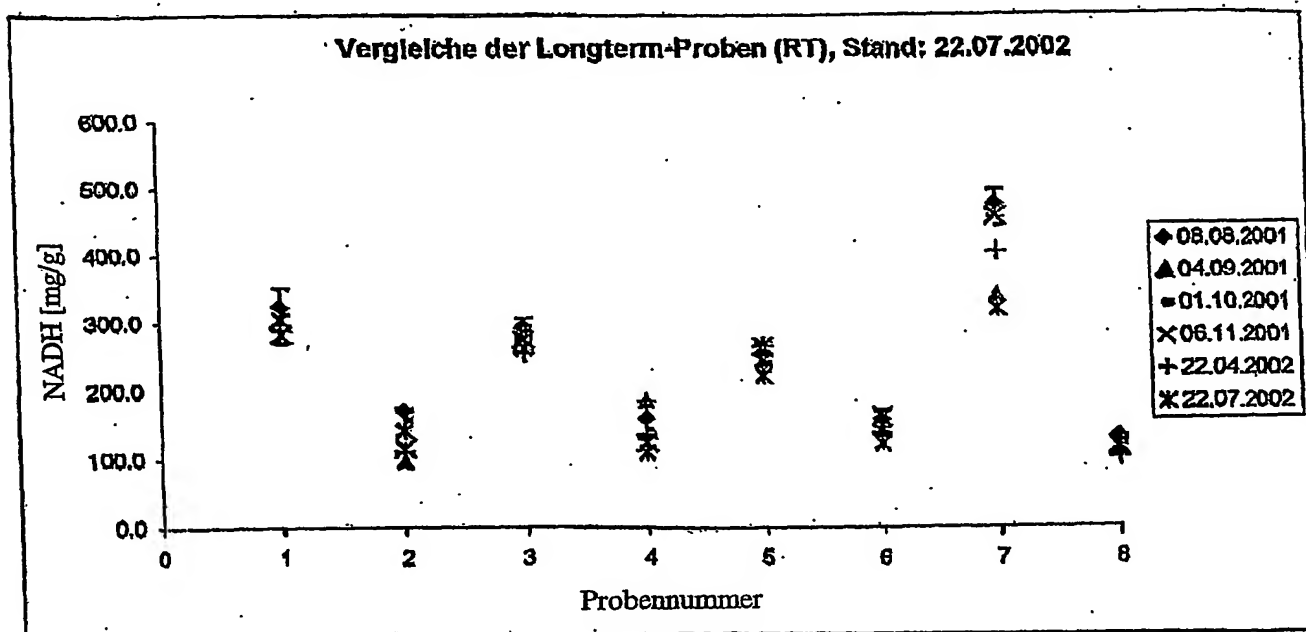
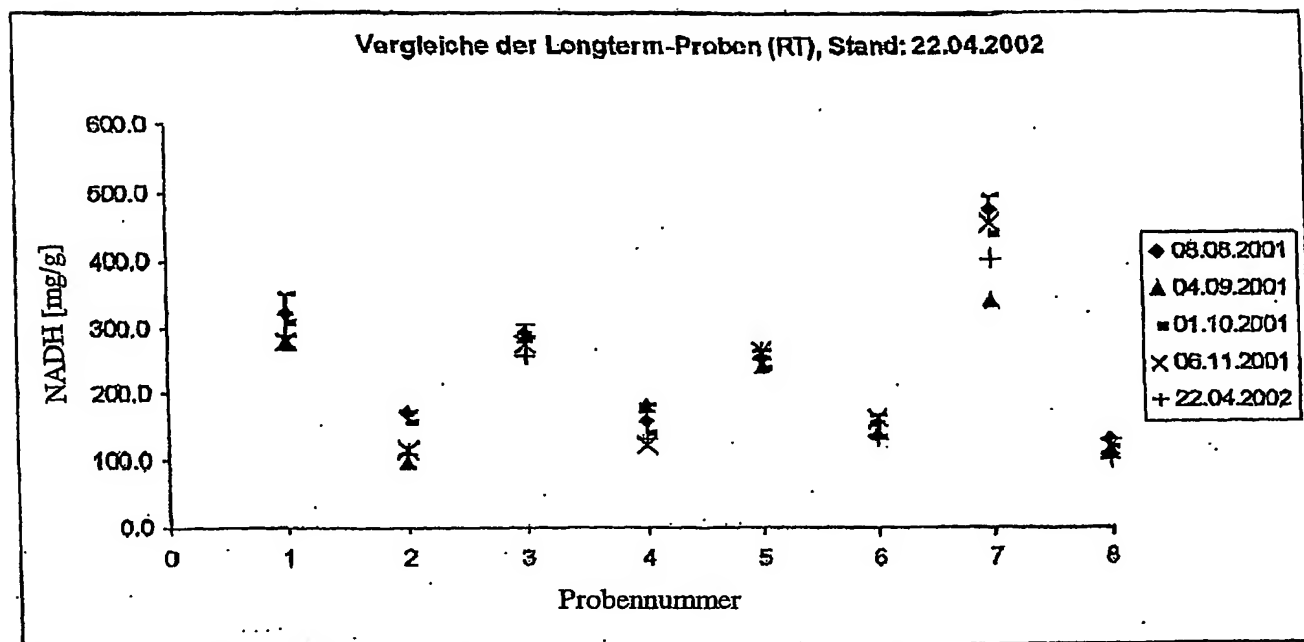


FIG. 2

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No  
PCT/JP03/00346

## A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

IPC 7 A61K31/70 A61K31/455 A61K31/198 A61K31/355 A61K31/385  
A61P39/06

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 A61K

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

PAJ, EPO-Internal, WPI Data, EMBASE, MEDLINE, BIOSIS, FSTA, SCISEARCH

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 2000, no. 01, 31 January 2000 (2000-01-31) & JP 11 292737 A (SHISEIDO CO LTD), 26 October 1999 (1999-10-26) abstract	1-7, 9, 11, 13
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 009, no. 287 (C-314), 14 November 1985 (1985-11-14) & JP 60 132987 A (RIKEN VITAMIN OIL KK), 16 July 1985 (1985-07-16) abstract  --- -/-	1-16

☒ Further documents are listed in the continuation of box C.☒ Patent family members are listed in annex.

## \* Special categories of cited documents:

- \*A\* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- \*E\* earlier document but published on or after the international filing date
- \*L\* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- \*O\* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- \*P\* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- \*T\* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- \*X\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- \*Y\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- \*G\* document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

26 February 2004

Date of mailing of the international search report

04/03/2004

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Venturini, F

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No  
PCT/03/00346

## C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 009, no. 082 (C-275), 11 April 1985 (1985-04-11) & JP 59 216824 A (YOSHIROU SHIMURA), 6 December 1984 (1984-12-06) abstract ---	1-16
A	RU 2 143 212 C (OLON; OBSHCHESTVO S OGRANICHENNOJ OT) 27 December 1999 (1999-12-27) abstract -----	1-16

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No  
PCT/03/00346

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
JP 11292737	A	26-10-1999	NONE	
JP 60132987	A	16-07-1985	JP 1824463 C	10-02-1994
JP 59216824	A	06-12-1984	JP 1784292 C	31-08-1993
			JP 4063052 B	08-10-1992
RU 2143212	C	27-12-1999	RU 2143212 C1	27-12-1999

## INTERNATIONAL RECHERCHENBERICHT

Internat. Pat. Anmeldezeichen

PCT/JP 03/00346

## A. KLASSTIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES

IPK 7 A61K31/70 A61K31/455 A61K31/198 A61K31/355 A61K31/385  
A61P39/06

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

## B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchiertes Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 7 A61K

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

PAJ, EPO-Internal, WPI Data, EMBASE, MEDLINE, BIOSIS, FSTA, SCISEARCH

## C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 2000, no. 01, 31. Januar 2000 (2000-01-31) & JP 11 292737 A (SHISEIDO CO LTD), 26. Oktober 1999 (1999-10-26) Zusammenfassung	1-7, 9, 11, 13
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 009, no. 287 (C-314), 14. November 1985 (1985-11-14) & JP 60 132987 A (RIKEN VITAMIN OIL KK), 16. Juli 1985 (1985-07-16) Zusammenfassung	1-16
	-/-	

☒ Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen☒ Siehe Anhang Patentfamilie

\* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

\*A\* Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

\*E\* älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

\*L\* Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

\*O\* Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

\*P\* Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

\*T\* Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

\*X\* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

\*Y\* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

\*Z\* Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

26. Februar 2004

Absendedatum des internationalen Recherchenberichts

04/03/2004

Name und Postanschrift der internationalen Recherchenbehörde  
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Venturini, F

## C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 009, no. 082 (C-275), 11. April 1985 (1985-04-11) & JP 59 216824 A (YOSHIROU SHIMURA), 6. Dezember 1984 (1984-12-06) Zusammenfassung ---	1-16
A	RU 2 143 212 C (OLON; OSHCHESTVO S OGRANICHENNOJ OT) 27. Dezember 1999 (1999-12-27) Zusammenfassung -----	1-16



# INTERNATIONAL RECHERCHENBERICHT

Internat. Patentzeichen  
PCT/03/00346

Im Recherchenbericht angeführtes Patentedokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
JP 11292737	A	26-10-1999	KEINE		
JP 60132987	A	16-07-1985	JP	1824463 C	10-02-1994
JP 59216824	A	06-12-1984	JP	1784292 C	31-08-1993
			JP	4063052 B	08-10-1992
RU 2143212	C	27-12-1999	RU	2143212 C1	27-12-1999